

Nombre: _____

Fecha: _____

Densidad: medir e identificar

Física y Química · 2.º de ESO

1. Un sólido irregular

Densidad = masa / volumen. Sólido sumergido por completo, sin disolverse ni burbujas: volumen = lectura final – inicial. 1 mL = 1 cm³. Registros en papel.

Masa: 78 g. Agua antes: 35 mL; después: 45 mL. Referencias a igual temperatura, g/cm³: aluminio 2,7; hierro 7,8; cobre 8,9. Se cumplen las condiciones del apoyo.

a) Calcula volumen y densidad; elige el material compatible de la tabla. Usa unidades.

b) ¿Por qué dividir 78 entre 45 es incorrecto? ¿Coincidir en densidad prueba pureza?

2. Comparar otra muestra

Otro sólido de aluminio: 54 g y 20 cm³. Un bloque homogéneo de hierro: 156 g. Misma temperatura que la tabla.

c) Comprueba la densidad del aluminio. ¿Duplicar la cantidad duplica la densidad? Razona.

d) Calcula el volumen del hierro de 156 g. Compruébalo con la fórmula.

☐ He comprobado los datos.☐ He explicado mis respuestas.